

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA / MODELOS ATÓMICOS

CLASIFICA

Aire / Chocolate puro / Dióxido de carbono / Leche / Azufre / Arena / Ozono / Agua de mar

Sustancia simple	Compuesto	Mezcla homogénea	Mezcla heterogénea

RELACIONA

Dalton / Bohr / Rutherford / Actual / Thomson



ESTRUCTURA ATÓMICA

VERDADERO O FALSO

- A) Los electrones tienen carga positiva y una masa mucho menor que el protón ____
- B) Los neutrones y los protones se localizan en el núcleo ____
- C) El símbolo de un elemento químico está formado por una letra y, si es necesario, una segunda en minúscula ____
- D) Todos los átomos con el mismo número másico pertenecen al mismo elemento ____
- E) El número másico se representa por la letra M ____

CONECTA LAS COLUMNAS

Número másico (A)
Número atómico (Z)
Número de neutrones (N)
Corteza del átomo
Núcleo del átomo

A-Z
Electrones
Número de protones
Z+N
Protones y neutrones

COMPLETA LA TABLA

Ion	Número de p^+	Número de e^-	Carga eléctrica
Ca^{2+}	20		
F^-		10	
	19	18	
	16		2^-
		10	3^+
Br^-			
Na^+			